

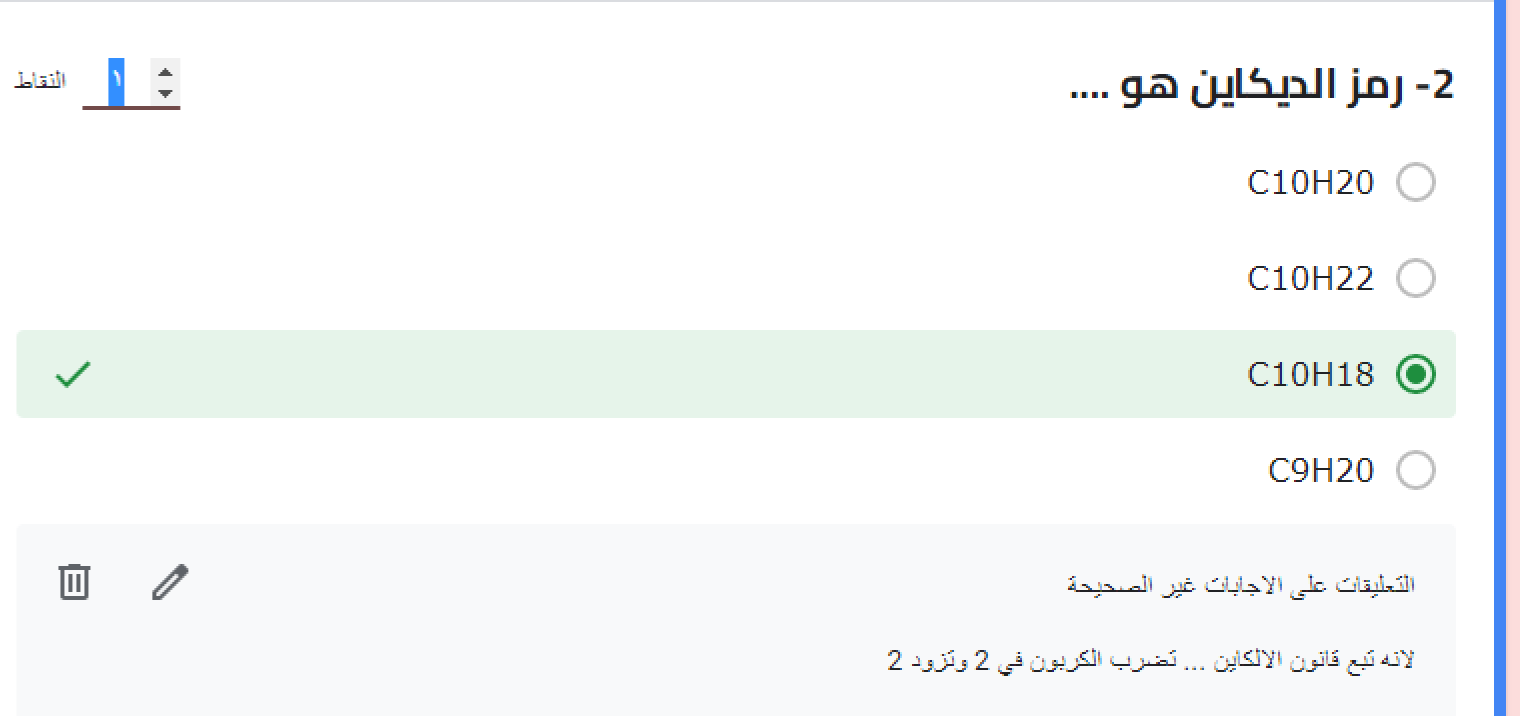
النقاط ١

1 _ الصيغه الكيميائية لكرومات النحاس | هي .....

- CuCro4
- Cu2Cro4 ✓
- CrCro4
- Cu(Cro4)2

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لان النحاس تكافؤ احادي (حاطط شرطه واحده) في السؤال والكرومات تكافؤ ثنائي



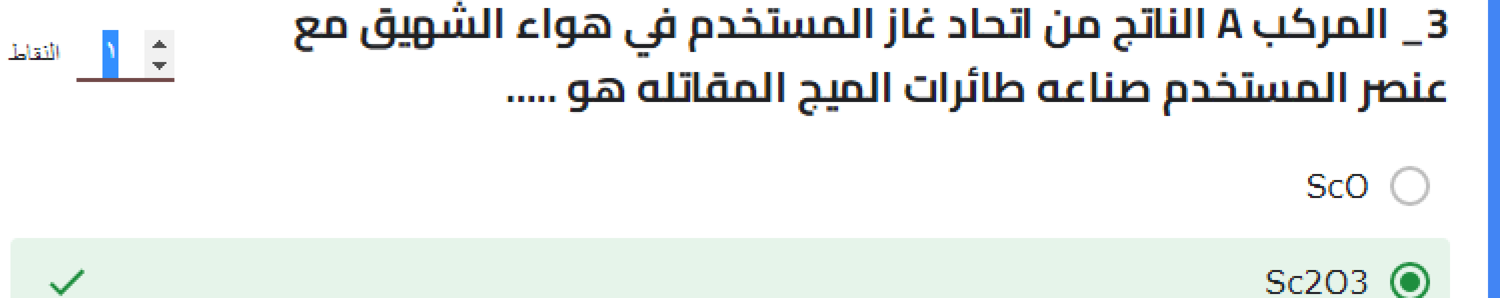
2- رمز الديكاين هو ....

النقاط ١

- $C_{10}H_{20}$
- $C_{10}H_{22}$
- $C_{10}H_{18}$ ✓
- C_9H_{20}

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لانه تبع قانون الالكاين ... تضرب الكربون في 2 وتزود 2



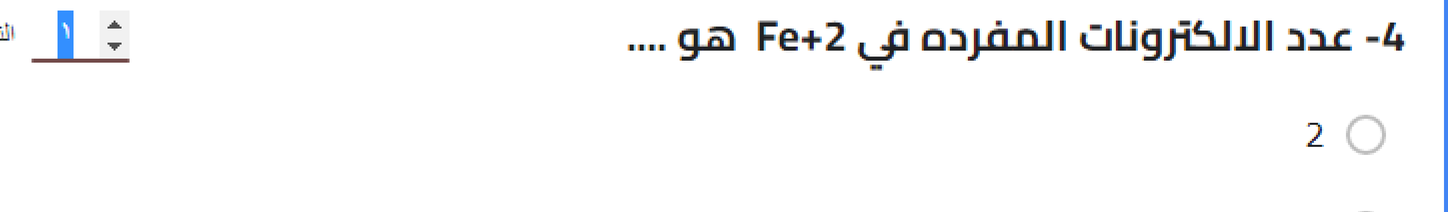
3_ المركب A الناتج من اتحاد غاز المستخدم في هواء الشهيق مع عنصر المستخدم صناعه طائرات الميج المقاتله هو .....

النقاط ١

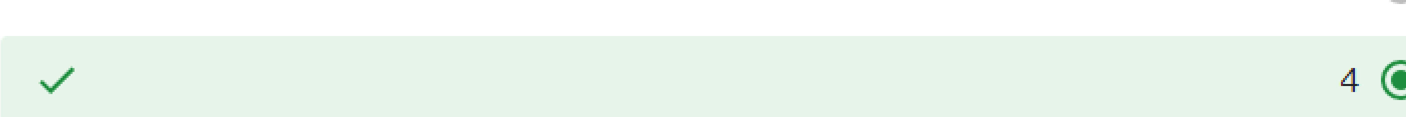
- ○ ScO
- ◉ Sc_2O_3 ✓
- ○ TiO
- ○ ScO_3

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

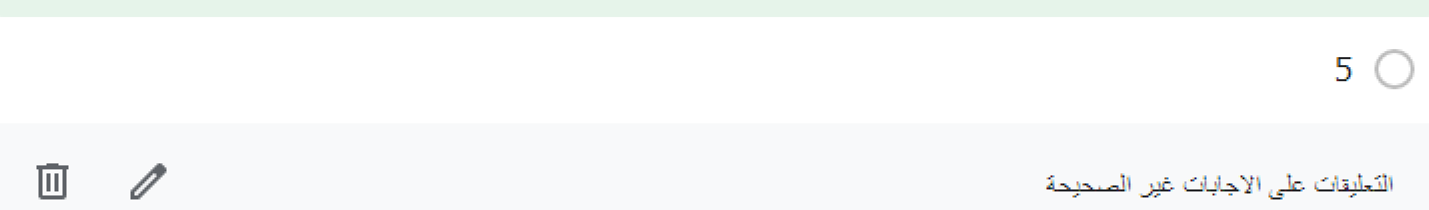
الاسكانديوم ثلاثي التكافؤ والاكسجين ثنائي التكافؤ



4- عدد الالكترونات المفرده في Fe+2 هو ....
النقاط
١
2
6



4



5
التعليقات على الاجابات غير الصحيحة
الحديد هيفقد 2 الكترون من s فيتبقي 6 الكترون في d ولما توزعهم داخل الخمس مربعات هتلاقي 4 الكترونات مفرده

5- عدد الالكترونات المفرده في Ni+3 تساوي عدد الالكترونات المفرده في ...

النقاط ١

- 24Cr
- 25Mn+2
- 23v ✓
- 26Fe+3

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لا النيكل هيفقد 3 الكترونات 2 من s وواحد الكترون من d هيتبقي 7 الكترونات نضعهم داخل المربعات هنلاقي 3 الكترونات مفرده ...... وهنلاقي في الاختيارات الفانديوم عند توزيعه عنده 3 الكترونات مفرده

6- إذا علمت أن هناك مركب عضوي عدد ذرات الكربون 3 والهيدروجين 8 فإن هذا المركب ...

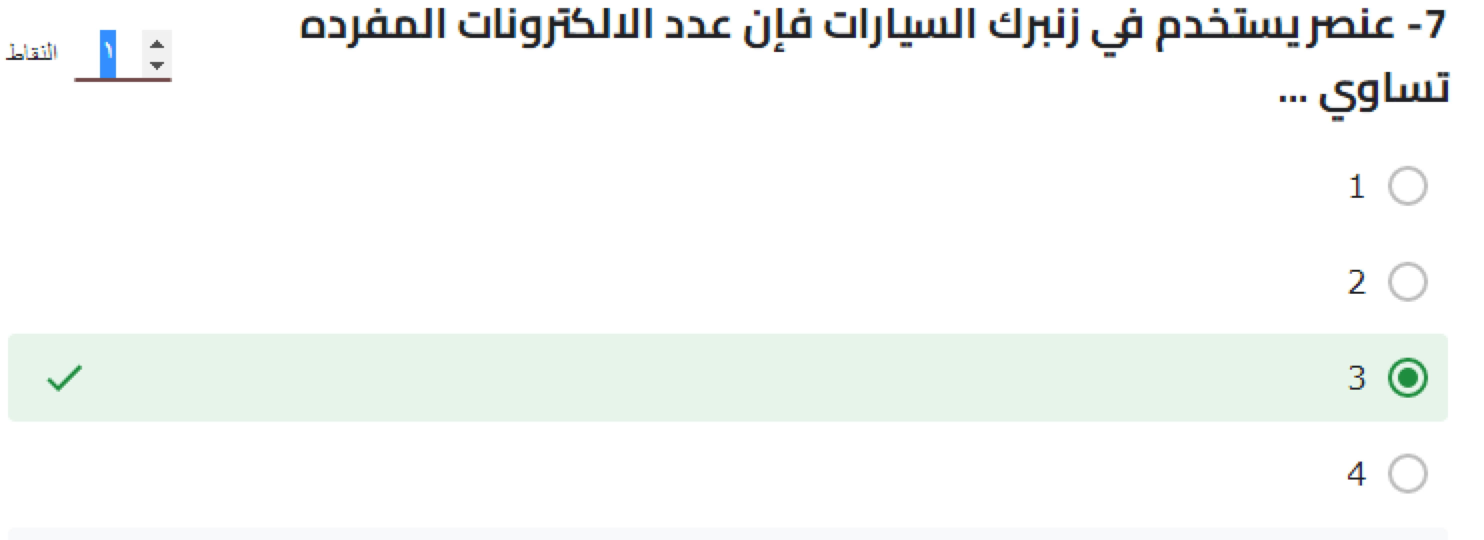
النقاط ١

- الكان ✓
- الكين
- الكاين

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

الرمز C_3H_8

فيقا الكان



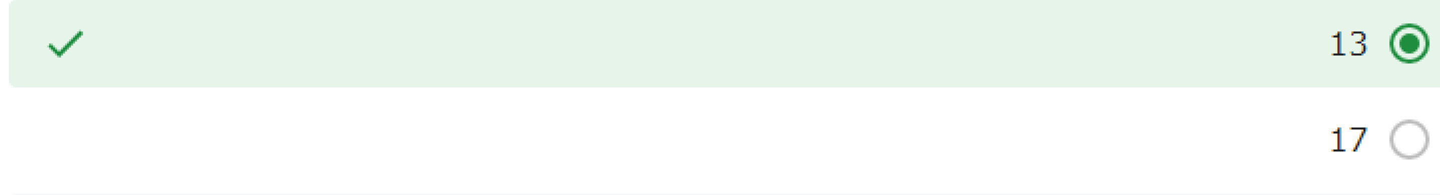
التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

عنصر الفانديوم عنده 3 مفرد

8- عدد الأكسجين في صودا الغسيل يساوي ....

النقاط ١

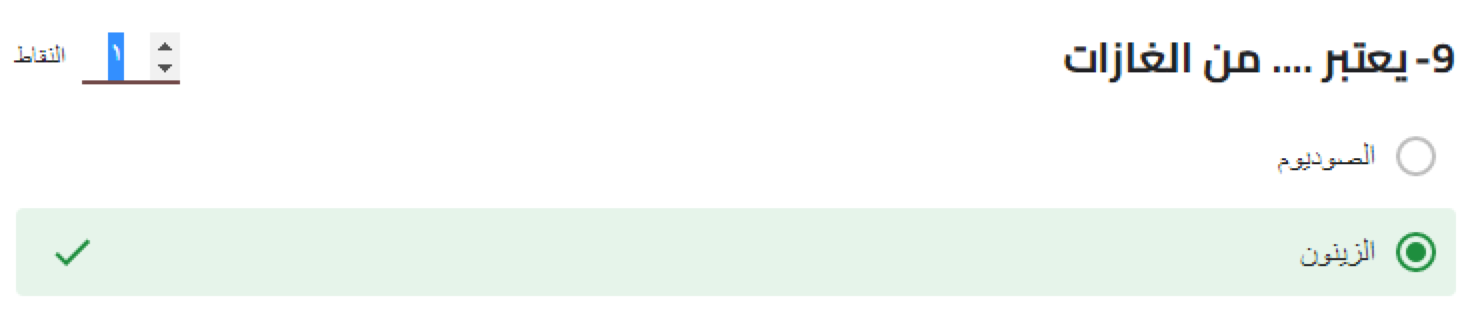
- 12
- 14



- 13 ✓
- 17

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

رمز صودا الغسيل Na2CO3.10H2O تمام هتلاقيها في الصفحه رقم 3 :)
هتحسب الاكسجين كام واحده هتلاقيها 13



9- يعتبر .... من الغازات

النقاط ١

- الصوديوم
- الزينون ✓
- الكالسيوم
- الفرانسيوم

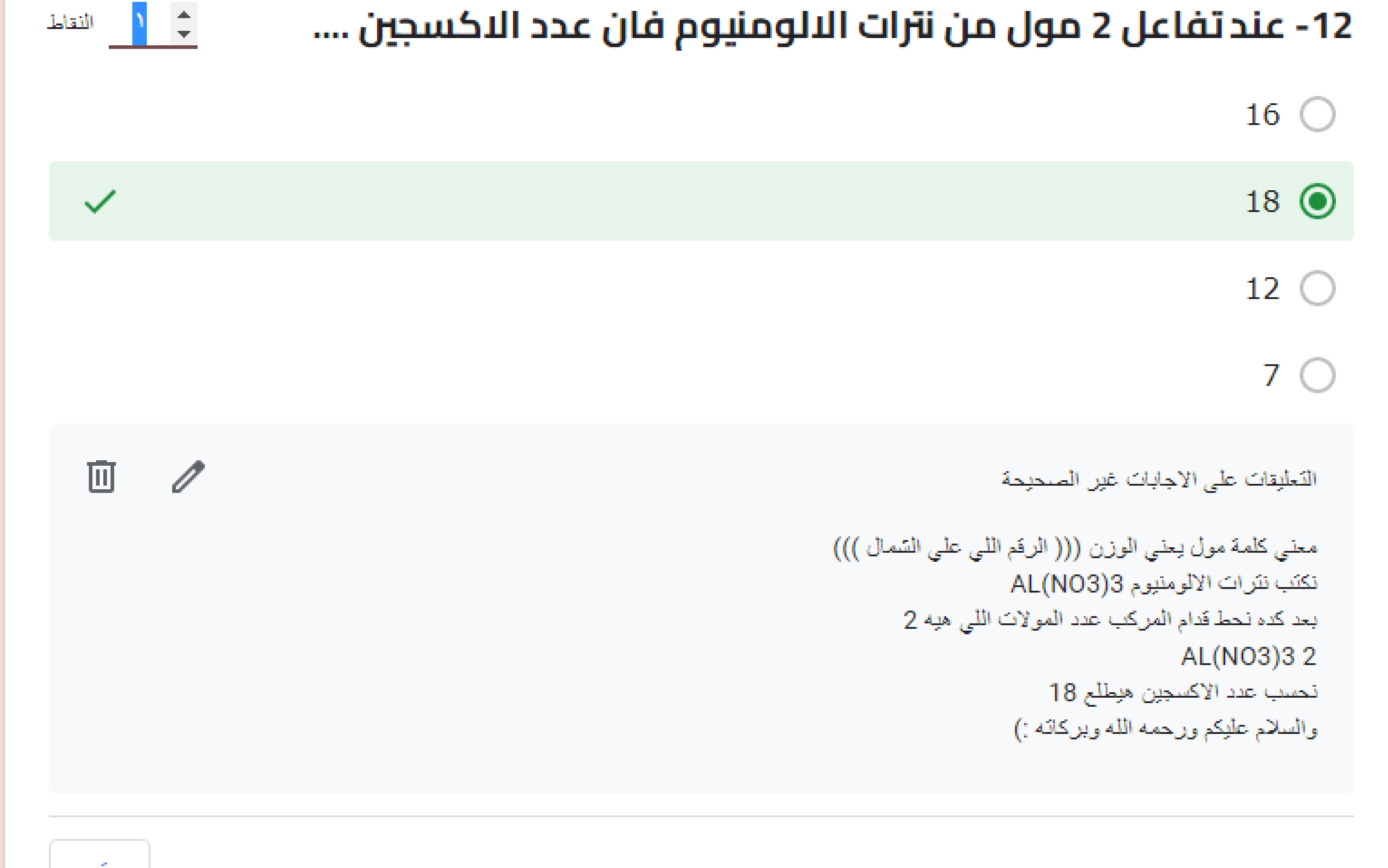
التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لانه غاااز غاااز خامل .... سامحك انه غاز خامل ... بس هو غاز



10- عند تفاعل غاز الكلور مع الالومنيوم فان معامل (وزن) الكلور يكون ....
النقاط
١
7
8
5
3
التعليقات على الاجابات غير الصحيحة
لان المعادله هتتكتب الاول وبعد كده توزن وتشوف الكلور قدامه كام علي الشمال (وزن)
هتتكتب كده
2AL + 3CL2 ------------ 2ALCL3


النقاط
١
11- رمز الجير المطفي هو .....
Cao
Ca(OH)2
Ca2O
CuO
التعليقات على الاجابات غير الصحيحة
الجير الحي هو Cao
الجير المطفي هو Ca(OH)2
هتلاقيها في الصفحه رقم 3 في الملزمة من تحت



النقاط ١

12- عند تفاعل 2 مول من نترات الالومنيوم فان عدد الاكسجين ....

- 16
- 18 ✓
- 12
- 7

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

معني كلمة مول يعني الوزن (((الرقم اللي علي الشمال)))
نكتب نترات الالومنيوم AL(NO3)3
بعد كده نحط قدام المركب عدد المولات اللي هيه 2
2 AL(NO3)3
نحسب عدد الاكسجين هيطلع 18
والسلام عليكم ورحمه الله وبركاته :)

13- عدد روابط سجما بين ذرات كربون والهيدروجين في مركب الهكسان هو ....

النقاط ١

- 14 ✓
- 15
- 16
- 19

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لان رمز الهكسان C6H14
ارسم الكربون في سطر وطلع من كل كربونه الهيدروجين
وطبعا فاكرين الكربون تكافؤ رباعي
ونعد عدد الهيدروجين هيطلع معاكم 14

النقاط ١

14- بورات الخارجين اا الصيغة الكيميائية لها .....

- ZnBO2
- ZnBO3
- Zn3BO3
- Zn3(BO3)2 ✓

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

الخارصين تكافؤ ثنائي
والبورات تكافؤ ثلاثي
واعمل المقص
والرموز صفحه 2 وصفحه 3
وشكرا لتعاونكم معانا .... حمله نكد عليهم .....
د محمد رزق



15- إذا علمت أن الكتله الموليه لمركب عضوي تساوي 30 جرام ويحتوي علي 6 ذرات هيدروجين فإن هذا المركب هو .... علما بان (H=1/12=C)

النقاط ١

- [ ] C_2H_4
- [x] C_2H_6 ✓
- [ ] C_3H_6
- [ ] C_4H_6

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

بص يا صاحبي
اول شي يعني ايه كتله جزيئية معانا ان المركب كله هنعوض عنه بالارقام اللي في الاقواس
....
يعني ببساطه خد الاختيارات وامسك كل مركب وعوض عن كربون 12 والهيدروجين 1 وانا كتبتلك الارقام في السؤال (الارقام دي يعني العدد الكتلي)
....
يعني لو مسكنا C2H6 .... نعوض عن الكربون 12 والهيدروجين 1
12في 2 + 1في 6 = 30
.....
لو مش واضحه عرفني علي الواتس وهبعتلك حلها
د محمد رزق